اعداد م/ عمرو رشاد
01120613488

اهم قوانين الكيمياء الترم الاول
للصف الاول الثانوى

الموضوع:
التاريخ: / /

الكتله المولية هى مجموع الكتل الذرية الجرامية للذرات المكونة للجزئ

$$\text{عدد المولات} = \frac{\text{كتله المادة (g)}}{\text{الكتله المولية للمادة}}$$

عدد (الجزيئات - الذرات - الايونات) = عدد مولات (الجزيئات / الذرات / الايونات) × عدد أفوجادرو 6.02×10^{23}

العامل المحدد هى المتفاعل الذى يستهلك تماماً ويعطى العدد الاقل من النواتج

حجم الغاز (L) = عدد مولات الغاز × 22.4

$$\text{النسبة المئوية الكتلية للعنصر فى المركب} = \frac{\text{كتله العنصر فى مول من المركب}}{\text{الكتله المولية من المركب}} \times 100$$

$$\text{النسبة المئوية للناتج الفعلى} = \frac{\text{الناتج الفعلى}}{\text{الناتج النظرى}} \times 100$$

$$\text{النسبه المئوية الكتلية} = \frac{\text{كتله المذاب}}{\text{كتله المحلول}} \times 100$$

كتله المحلول = كتله المذاب + كتله المذيب

$$\text{النسبه المئوية الحجميه} = \frac{\text{حجم المذاب}}{\text{حجم المحلول}} \times 100$$

$$\text{التركيز المولارى } M = \frac{\text{عدد مولات المذاب}}{\text{حجم المحلول باللتر}}$$

$$\text{التركيز المولالى } m = \frac{\text{عدد مولات المذاب}}{\text{كتله المذيب Kg}}$$

[المحلول] الالكتروليتى = عدد مولات الايونات = ن المحلول × ع° × 1.86-